

536940

(19) 世界知的所有権機関  
国際事務局(43) 国際公開日  
2004年6月17日 (17.06.2004)

PCT

(10) 国際公開番号  
WO 2004/050748 A1

(51) 国際特許分類: C08J 5/18, B32B 27/00, H01G 4/008, H05B 33/26, H05K 9/00 // C08G 61/12, C08L 65/00

保町 5番 16-608号 イーメックス株式会社内  
Osaka (JP).

(21) 国際出願番号: PCT/JP2003/015312

(74) 代理人: 宮崎 伊章 (MIYAZAKI,Tadaaki); 〒564-0063  
大阪府 吹田市江坂町 1丁目 23番 43号 ファーサー  
江坂ビル9階 宮崎国際特許事務所 Osaka (JP).

(22) 国際出願日: 2003年12月1日 (01.12.2003)

(81) 指定国(国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB,  
BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK,  
DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR,  
HU, ID, IL, IN, IS, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS,  
LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI,  
NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG,  
SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ,  
VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(25) 国際出願の言語: 日本語

(84) 指定国(広域): ARIPO 特許 (BW, GH, GM, KE, LS,  
MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア特  
許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッ  
パ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI,  
FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK,  
TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ,  
GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

(26) 国際公開の言語: 日本語

添付公開書類:  
— 国際調査報告書(30) 優先権データ:  
特願 2002-3486072 文字コード及び他の略語については、定期発行される  
各 PCT ガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語  
のガイドスノート」を参照。

2002年11月29日 (29.11.2002) JP

(71) 出願人(米国を除く全ての指定国について): イーメックス株式会社 (EAMEX CORPORATION) [JP/JP]; 〒563-0042 大阪府 池田市宇保町 5番 16-608号 Osaka (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人(米国についてのみ): 座間 哲司 (ZAMA,Tetsuji) [JP/JP]; 〒563-0042 大阪府 池田市 宇保町 5番 16-608号 イーメックス株式会社内 Osaka (JP). 原 進 (HARA,Susumu) [JP/JP]; 〒563-0042 大阪府 池田市宇保町 5番 16-608号 イーメックス株式会社内 Osaka (JP). 瀬和 信吾 (SEWA,Shingo) [JP/JP]; 〒563-0042 大阪府 池田市宇

(54) Title: PROCESS FOR PRODUCING HIGH-STRENGTH POLYPYRROLE FILM

(54) 発明の名称: 高強度ポリピロールフィルムの製造方法

(57) Abstract: A process for polypyrrole film production which comprises subjecting one or more monomers comprising pyrrole and/or a pyrrole derivative to electrolytic polymerization to form a pyrrole layer on a work electrode and peeling off the polypyrrole layer to obtain a polypyrrole film, wherein the electrolytic polymerization is conducted in an electrolytic solution containing an organic compound containing at least one bond or functional group selected among an ether bond, ester bond, carbonate bond, hydroxy, nitro, sulfo, and nitrile and/or a halogenated hydrocarbon as a solvent and the electrolytic solution contains ions of trifluoromethanesulfonic acid and/or anions containing two or more fluorine atoms per central atom, the working electrode being a metal electrode. The polypyrrole film obtained by the process can stably retain conductivity in the presence of oxygen and has excellent mechanical strength.

WO 2004/050748 A1

(57) 要約: ピロール及び/またはピロール誘導体をモノマーとする電解重合法によりポリピロール層を作用電極上に形成し、前記ポリピロール層を剥離することによりポリピロールフィルムを得るポリピロールフィルムの製造方法であって、前記電解重合法がエーテル結合、エステル結合、カーボネート結合、ヒドロキシル基、ニトロ基、スルホン基及びニトリル基のうち少なくとも1つ以上の結合若しくは官能基を含む有機化合物及び/又はハロゲン化炭化水素を溶媒として含む電解液を用い、前記電解液がトリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含み、前記作用電極が金属電極であるポリピロールフィルムの製造方法により得られたポリピロールフィルムは、酸素の存在下で導電性を安定して持続することができ、機械的強度が優れている。

## 明細書

## 高強度ポリピロールフィルムの製造方法

## 5 技術分野

機械的強度の優れたポリピロールフィルムの製造方法及びポリピロールフィルムに関する。また、基材の金属表面上へのそのポリピロールフィルムを層として形成するポリピロール層の形成方法及びポリピロール層が形成された基材に関する。

10

## 背景技術

導電性高分子フィルムは、導電性を有する金属化合物等の無機導電体に比べて、軽量であり、導電性の均一化も容易であることから、通電、帯電防止や除電などの効果を得るために導電性が要求される用途への適用について検討がなされている。ドープ状態の導電性高分子は、部分的に正に荷電した高分子鎖とドーパントアニオンによって構成され、この状態の時に高導電性を発現する。導電性高分子の一般的な製造に用いられる電解重合方法としては、通常、ドーパントアニオンを構成要素とする塩を含む電解液中にピロール等のモノマー成分を加え、この電解液中に作用電極及び対向電極を設置して、両電極に電圧を印加することで導電性高分子を作用電極上に膜（フィルム）として形成させる方法が行われる。緒方直哉編 「導電性高分子」、第8版、株式会社サイエンティフィク、1990年2月10日、（第70頁～第73頁）を参照。

導電性高分子は、ポリピロールやポリアセチレンなどの種々の樹脂系があるが、空气中などの酸素存在下でドープ状態の導電性高分子が安定なものが少ないので、導電性を持続できる実用的な導電性高分子は少ない。酸素存在下においてドープ状態が安定な導電性高分子フィルム、つまり導電性を持続できる実用的な導電性高分子フィルムとしては、ピロール及び／又はピロール誘導体をモノマーに用いたポリピロールフィルム、並びにアニリン及び／またはアニリン誘導体をモノマーに用いたポリアニリンフィルムがある。

ポリアニリンフィルムは、安定な導電性を有するが、導電性が  $10 \text{ S/cm}$  程度であるのが通常であり、導電性が通常で  $10^2 \text{ S/cm}$  であるポリピロールフィルムに比べて導電性が低い。したがって、導電性高分子フィルムとしては、ポリピロールフィルムが実用上好適である。

5 しかし、ポリピロールフィルムは、汎用エンジニアリングプラスチックフィルムと比べて一般には機械的強度が十分ではなく、高い機械的強度が要求されないパッケージ内の電極等の用途には好適であるが、高い機械的強度が要求される外装フィルムやフレキシブル電極等の用途には好適に用いることができなかつた。

本発明の目的は、酸素の存在下で導電性が安定して持続することができる機械的強度の優れたポリピロールフィルムを得るポリピロールフィルムの製造方法、  
10 及び酸素の存在下で導電性が安定して持続することができる機械的強度の優れたポリピロールフィルム並びに保護層であるポリピロール層を提供することである。

### 発明の開示

15 本発明は、ピロール及び／またはピロール誘導体をモノマーとして用いる電解重合法によってポリピロール層を作用電極上に形成し、前記ポリピロール層を剥離することによりポリピロールフィルムを得るポリピロールフィルムの製造方法であって、前記電解重合法がエーテル結合、エステル結合、カーボネート結合、  
20 ヒドロキシル基、ニトロ基、スルホン基及びニトリル基のうち少なくとも1つ以上の結合若しくは官能基を含む有機化合物及び／又はハロゲン化炭化水素を溶媒として含む電解液を用い、前記電解液がトリフルオロメタンスルホン酸イオン及び／または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含み、前記作用電極が金属電極であるポリピロールフィルムの製造方法である。前記製造方法を用いることにより、優れた機械的強度を有し、酸素の存在下でも導電性が安定して持続することができるポリピロールフィルムを得ることができる。

一般的な汎用エンジニアリングプラスチックの引張強度が  $60 \text{ MPa}$  程度であるのに対し、本発明の製造方法により得られたポリピロールフィルムは  $60 \text{ MPa}$  以上の引張強度という汎用エンジニアリングプラスチック以上の機械的強度（引張強度）を得ることができる。

本発明により得られたポリピロールフィルムは、汎用エンジニアリングプラスチックが有する引張強度よりも同等またはそれ以上である引張強度を有するので機械的強度が必要な用途として好適である。前記ポリピロールフィルムは、膜を形成する樹脂成分が導電性を有するので、導電性フィラーを添加する必要がなく、  
5 金属粉末、導電性金属酸化物、炭素等の導電性フィラーを含む導電性樹脂フィルムに比べて、軽量で薄膜でも機械的強度の大きなフィルムを容易に得ることができる。

また、本発明は、ピロール及び／またはピロール誘導体をモノマーとして用いる電解重合法によってポリピロール層を基材の金属表面上に形成する被覆層形成  
10 方法であって、前記基材が前記電解重合法における作用電極として用いられ、前記電解重合法がエーテル結合、エステル結合、カーボネート結合、ヒドロキシル基、ニトロ基、スルホン基及びニトリル基のうち少なくとも1つ以上の結合若しくは官能基を含む有機化合物及び／又はハロゲン化炭化水素を溶媒として含む電解液を用い、前記電解液がトリフルオロメタンスルホン酸イオン及び／または中  
15 心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含む被覆層形成方法でもある。

本発明の被覆層形成方法を用いることにより、作用電極上に得られたポリピロール層を剥離してポリピロールフィルムを得る工程を行うことなしに、金属基材の金属表面に直接ポリピロール層を形成することができるので、作業工程上容易に被覆層であるポリピロール膜を形成することができる。

20

### 発明を実施するための最良の形態

本発明は、ピロール及び／またはピロール誘導体をモノマーとして用いる電解重合法によってポリピロール層を作用電極上に形成し、前記ポリピロール層を剥離することによりポリピロールフィルムを得るポリピロールフィルムの製造方法であって、前記電解重合法がエーテル結合、エステル結合、カーボネート結合、ヒドロキシル基、ニトロ基、スルホン基及びニトリル基のうち少なくとも1つ以上の結合若しくは官能基を含む有機化合物及び／又はハロゲン化炭化水素を溶媒として含む電解液を用い、前記電解液がトリフルオロメタンスルホン酸イオン及

び／または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含み、前記作用電極が金属電極であることを特徴とするポリピロールフィルムの製造方法である。上記製造方法により得られたポリピロールフィルムは、優れた機械的強度を有する。その理由は定かではないが、重合度の大きなポリピロール分子鎖がからみ合5 い、緻密な膜を形成しているために、前記ポリピロールフィルムは優れた引張強度を有するものと考えられる。

(ドーパント)

本発明のポリピロールフィルムの製造方法において、電解重合法に用いられる電解液には、電解重合される有機化合物（ピロール及び／またはピロール誘導体）10 およびトリフルオロメタンスルホン酸イオン及び／または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含む。この電解液を用いて電解重合を行うことにより、良好な導電性と優れた機械的強度を有するポリピロールフィルムを得ることができる。上記電解重合により、トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び／または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンがドーパントとしてポリピ15 ロールフィルムに取り込まれることになる。

前記トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び／または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンは、電解液中の含有量が特に限定されるものではないが、電解液中に0.1～30重量%含まれるのが好ましく、1～15重量%含まれるのがより好ましい。

トリフルオロメタンスルホン酸イオンは、化学式 $\text{CF}_3\text{SO}_3^-$ で表される化合物である。また、中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンは、ホウ素、リン、アンチモン及びヒ素等の中心原子に複数のフッ素原子が結合をした構造を有している。中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンとしては、特に限定されるものではないが、テトラフルオロホウ酸イオン（ $\text{BF}_4^-$ ）、ヘキサフル20 オロリン酸イオン（ $\text{PF}_6^-$ ）、ヘキサフルオロアンチモン酸イオン（ $\text{SbF}_6^-$ ）、及びヘキサフルオロヒ酸イオン（ $\text{AsF}_6^-$ ）を例示することができる。なかでも、 $\text{CF}_3\text{SO}_3^-$ 、 $\text{BF}_4^-$ 及び $\text{PF}_6^-$ が人体等に対する安全性を考慮すると好ましく、 $\text{CF}_3\text{SO}_3^-$ 及び $\text{BF}_4^-$ がより好ましい。また、 $\text{CF}_3\text{SO}_3^-$ に代表されるように、ドーパントが中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンであって、フ

ルオロ基よりも大きい官能基が 1 以上中心原子と結合しているアニオンであることが好ましい。ドーパントが中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンであって、フルオロ基よりも大きい官能基が 1 以上中心原子と結合しているアニオンを用いることにより、本発明の製造方法により得られるポリピロールフィルム 5 は、引張強度が優れ、しかも引張破断伸び率が良好であるので、膜面と水平に伸張させる方向に働く力に対して強く、ワレにくくなる。前記の中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンは、1 種類のアニオンを用いても良く、複数種のアニオンを同時に用いても良く、さらには、トリフルオロメタンスルホン酸イオンと複数種の中心原子に対しフッ素原子を複数含むアニオンとを同時に用いても 10 良い。

#### (電解液の溶媒)

本発明のポリピロールフィルムの製造方法において、電解重合法の電解液に含まれる溶媒は、エーテル結合、エステル結合、カーボネート結合、ヒドロキシル基、ニトロ基、スルホン基及びニトリル基のうち少なくとも 1 つ以上の結合あるいは官能基を含む有機化合物及び／またはハロゲン化炭化水素を電解液の溶媒として含む。これらの溶媒を 2 種以上併用することもできる。電解重合時の電解液を用いて電解重合を行うことにより、上記ドーパントとの相乗効果により、良好な導電性と優れた機械的強度を有するポリピロールフィルムを得ることができる。また、前記有機化合物が有する結合若しくは官能基はエステル結合及び／または 15 ヒドロキシル基官能基であることが、膜質が良好で、特に機械的強度の大きな膜を得るために好ましい。

前記有機化合物としては、1, 2-ジメトキシエタン、1, 2-ジエトキシエタン、テトラヒドロフラン、2-メチルテトラヒドロフラン、1, 4-ジオキサン (以上、エーテル結合を含む有機化合物)、γ-ブチロラクトン、酢酸エチル、酢酸 n-ブチル、酢酸-t-ブチル、1, 2-ジアセトキシエタン、3-メチル-2-オキサンリジノン、安息香酸メチル、安息香酸エチル、安息香酸ブチル、フタル酸ジメチル、フタル酸ジエチル (以上、エステル結合を含む有機化合物)、プロピレンカーボネート、エチレンカーボネート、ジメチルカーボネート、ジエチルカーボネート、メチルエチルカーボネート (以上、カーボネート結合を含む有機

化合物)、エチレングリコール、1-ブタノール、1-ヘキサノール、シクロヘキサノール、1-オクタノール、1-デカノール、1-ドデカノール、1-オクタデカノール(以上、ヒドロキシル基を含む有機化合物)、ニトロメタン、ニトロベンゼン(以上、ニトロ基を含む有機化合物)、スルホラン、ジメチルスルホン(以上、スルホン基を含む有機化合物)、及びアセトニトリル、ブチロニトリル、ベンゾニトリル(以上、ニトリル基を含む有機化合物)を例示することができる。なお、ヒドロキシル基を含む有機化合物は、特に限定されるものではないが、多価アルコール及び炭素数4以上の1価アルコールであることが、特に機械的強度が大きな膜を得るために好ましい。なお、前記有機化合物は、前記の例示以外にも、分子中にエーテル結合、エステル結合、カーボネート結合、ヒドロキシル基、ニトロ基、スルホン基及びニトリル基のうち、2つ以上の結合あるいは官能基を任意の組合せで含む有機化合物であってもよい。それらは、例えば、3-メトキシプロピオニ酸メチル、2-フェノキシエタノールなどである。

また、本発明のポリピロールフィルムの製造方法において電解液に溶媒として含まれるハロゲン化炭化水素は、炭化水素中の水素が少なくとも1つ以上ハロゲン原子に置換されたもので、電解重合条件で液体として安定に存在することができるものであれば、特に限定されるものではない。前記ハロゲン化炭化水素としては、例えば、ジクロロメタン、ジクロロエタンを挙げることができる。前記ハロゲン化炭化水素は、1種類のみを前記電解液中の溶媒として用いることができるが、2種以上併用することもできる。また、前記ハロゲン化炭化水素は、上記の有機化合物との混合溶媒を前記電解液中の溶媒として用いることができる。

#### (金属電極)

本発明のポリピロールフィルムの製造方法は、電解重合時に導電性高分子の重合が行われる作用電極として金属電極を用いる。電解重合において金属電極を用いることにより、ITOガラス電極やネサガラス電極等の非金属製の材料を主とする電極を用いた場合に比べて、得られた導電性高分子の機械的強度が向上する。前記金属電極は、金属を主とする電極であれば特に限定されるものではなく、Pt、Ti、Ni、Ta、W、Au等の元素について、これらの金属単体の電極や合金の電極を用いることができる。生成したポリピロールフィルムの機械的強度

が良好であり、且つ電極を容易に入手できることから、前記金属電極の金属がNi、Tiであることが特に好ましい。また、前記金属電極は、得られたポリピロールフィルムの引張破断伸び率が高いので、衝撃に強いフィルムを得るために好ましい。

#### 5 (電解重合条件)

本発明の導電性高分子の製造方法において用いられる電解重合法は、導電性高分子単量体の電解重合として、公知の電解重合方法を用いることが可能であり、定電位法、定電流法及び電気掃引法のいずれをも用いることができる。例えば、前記電解重合法は、電流密度0.01～20mA/cm<sup>2</sup>、反応温度−70～80°Cで行うことができ、良好な膜質の導電性高分子を得るために、電流密度0.1～2mA/cm<sup>2</sup>、反応温度−40～40°Cの条件下で行うことが好ましく、反応温度が−30～30°Cの条件であることがより好ましい。

#### (導電性高分子モノマー)

本発明のポリピロールフィルムの製造方法において、電解重合法に用いられる電解液に含まれるポリピロールのモノマーとしては、ピロール及び/またはピロール誘導体であって、電解重合による酸化により高分子化して導電性を示す化合物であれば特に限定されるものではない。前記ピロール誘導体としては、1-メチルピロール、3-メチルピロール、または1-フェニルピロールを用いることができる。また、前記モノマーは、電解重合が容易で、良好な膜質の高分子が得られることから、ピロールであることが好ましい。また、前記モノマーは2種以上併用することができる。

#### (その他の添加剤)

本発明のポリピロールフィルムの製造方法においては、電解重合法に用いられる電解液に上記の所定の溶媒を含み、前記トリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含む電解液中に導電性高分子のモノマーを含むものであり、さらにポリエチレングリコールやポリアクリルアミドなどの公知のその他の添加剤を含むこともできる。

#### (ポリピロールフィルム)

本発明のポリピロールフィルムの製造方法において、ピロール及び/またはピ

ロール誘導体をモノマーとして電解重合法によりポリピロール層を重合することで、作用電極上にポリピロールが形成される。この作用電極上に形成された膜状のポリピロールを作用電極から剥離することにより、ポリピロールフィルムを得ることができる。得られたポリピロールフィルムは、酸素の存在下でも導電性が5 安定して持続することができ、機械的強度の優れた導電性の樹脂フィルムとして用いることができる。

電解重合法により作用電極上に形成された膜状のポリピロールを作用電極から剥離する方法としては、公知の方法により剥離することができ、例えば有機溶媒または水に浸漬し、必要に応じてピンセットなどを用いることにより剥離することができる。前記ポリピロールフィルムは、薄膜状であれば、その形状が特に限定されるものではない。前記ポリピロールフィルムを公知の方法を用いて、管状、筒状、角柱及び纖維状等の形状に形成してもよい。前記ポリピロールフィルムは、導電層として用いることができ、基材表面上に積層させて基材の被覆層としてもできる。

前記ポリピロールフィルムは、膜厚が特に限定されるものではないが、1～20 100 μmのフィルムとして好適に用いることができる。前記膜厚が0.5 μm未満である場合には、作用電極上に形成されたポリピロール層を剥離することが難しい。また、前記膜厚が200 μm以上の膜を電解重合で得ることは長時間を要し、効率が悪いだけでなく、膜質も低下する。

#### 20 (ポリピロール層の被覆層形成方法)

また、本発明は、ピロール及び/またはピロール誘導体をモノマーとする電解重合法によりポリピロール層を基材の金属表面上に形成する被覆層形成方法であって、前記基材が前記電解重合法における作用電極として用いられ、前記電解重合法がエーテル結合、エステル結合、カーボネート結合、ヒドロキシル基、ニトロ基、スルホン基及びニトリル基のうち少なくとも1つ以上の結合若しくは官能基を含む有機化合物及び/又はハロゲン化炭化水素を溶媒として含む電解液を用い、前記電解液がトリフルオロメタンスルホン酸イオン及び/または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含むことを特徴とする被覆層形成方法である。前記被膜形成方法は、上記のポリピロールフィルムの製造方法において、

作用電極が金属表面を備えた基材である場合である。

金属表面を備えた基材上に、酸素の存在下でも導電性が安定して持続することができる機械的強度の優れたポリピロールを形成する場合には、本発明の被覆層形成方法を用いることにより、作用電極上に得られたポリピロール層を剥離して  
5 ポリピロールフィルムを得る工程を行うことなしに、基材の金属表面に直接ポリピロール層を形成することができるので、前記のポリピロールフィルムの製造方法により得られたフィルムを基材上に積層させるよりも、容易にポリピロール被膜を形成することができる。

本発明の被膜形成方法において、電解重合時の電解液に含まれる溶媒であるエテル結合、エステル結合、カーボネート結合、ヒドロキシル基、ニトロ基、スルホン基及びニトリル基のうち少なくとも1つ以上の結合若しくは官能基を含む有機化合物及び／又はハロゲン化炭化水素については、上記のポリピロールフィルムの製造方法において電解重合時の電解液に含まれる溶媒と同様である。また、本発明の被膜形成方法において、前記電解液に含まれるトリフルオロメタンスルホン酸イオン及び／または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンについても、上記のポリピロールフィルムの製造方法において電解重合時の電解液に含まれる前記電解液に含まれるトリフルオロメタンスルホン酸イオン及び／または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンと同様である。

前記基材は、作用電極として用いることができ、金属表面を備えていれば特に限定されるものではなく、ポリピロール層が形成される部分以外が塗装されても良い。ポリピロール層が形成される金属表面は、ピロールを重合することができる金属であれば特に限定されるものではなく、Pt、Ti、Ni、Ta、W、Au等の元素について、これらの金属単体や合金を用いることができる。生成したポリピロール層の機械的強度が良好であり、且つ電極を容易に入手できることから、前記金属電極の金属がNi、Tiであることが特に好ましい。

本発明の被覆層形成方法により形成されるポリピロール層は、膜厚が特に限定されるものではないが、0.1～200μmのフィルムとして好適に用いることができる。前記膜厚が0.1μm未満である場合には、均一な膜厚とする調整が難しく、前記膜厚が200μmより大きい場合には、基材の表面上に形成され

たポリピロール層が有する電気抵抗によりポリピロール層表面での重合が難しくなるからである。

(用途)

本発明の製造方法により得られたポリピロールフィルム並びに本発明の被覆層形成方法により得られたポリピロール層は、導電性と優れた機械的強度とを有しているので、OA用、家庭用、事務用、若しくは自動車及び航空機用の機器・器具またはその部品、建材、医療用器具類等に形成される導電層若しくはフィルムとして好適に用いることができる。また、包装用フィルム若しくはその導電層、及びその他導電性が求められる機器・器具または部品等のフィルム若しくは導電層として好適に用いることができる。前記ポリピロールフィルム及び前記ポリピロール層は、帯電防止のための用途、電磁波遮蔽のための用途、通電させるための用途に好適に用いることができる。

前記ポリピロールフィルム及び前記ポリピロール層は、帯電防止のための用途として、クリーンルーム用・食品衛生ルーム用・病院測定ルーム用の床材、自動車用マット、コンピュータのオペレーション用チェアマット、部屋の出入口に敷設される床面用マット、エレベータ内やエレベータホールの開閉扉前に敷設される床面用マット、玄関マット、或はフロアカーペット、などの導電性床材や導電性壁材などの床材またはマットに用いる導電性フィルム若しくは導電層に好適に用いることができる。前記ポリピロールフィルム及び前記ポリピロール層は、電子機器やその部品、並びに複写機やファクシミリの静電気対策部材の導電性フィルム若しくは導電層にも好適に用いることができる。また、前記ポリピロールフィルム及び前記ポリピロール層は、クリーンルーム用製品、例えば作業服、靴、カーペット、椅子、机等に使われる素材の導電性フィルム若しくは導電層に好適に用いることもできる。前記ポリピロールフィルム及び前記ポリピロール層は、帯電防止を目的とした食品用、医薬品用、繊維製品用、IC部品用、粉末食品包装用、医薬品包装用、並びに繊維製品包装用の導電性フィルム若しくは導電層としても好適に用いることができる。

前記ポリピロールフィルム及び前記ポリピロール層は、帯電防止のための用途として、上記の他に、ブラウン管を固定させる役割を果たすだけでなくブラウン

管の外周面に集積される静電気及び電子波を通電させて除去させる導電性粘着テープ、並びに電気・電子機器のハウジング材や電子素子のケーシング材、あるいは帯電防止材の導電性フィルム若しくは導電層として好適に用いることができる。また、IC、コンデンサ、トランジスタ、LSIなどの電子部品を容器に封入されて保管および輸送などするためのキャリアテープ、TABテープ、搬送用トレイ、収納容器、又はトレイ若しくは容器の底材として、前記ポリピロールフィルム及び前記ポリピロール層を好適に用いることができる。

前記ポリピロールフィルム及び前記ポリピロール層は、電磁波遮蔽のための用途として、電子装置や素子を静電気や電磁波から保護するためのハウジング材やケーシング材、及び電磁シールド用筐体として好適に用いることができる。また、前記ポリピロールフィルム及び前記ポリピロール層は、OA機器、情報処理装置、コンピュータ制御機器などの電子機器、通信機器から放射される電磁波漏洩の防止、あるいは外来の電磁波の侵入を防止するため建物の床面、天井面若しくは壁面の電磁波遮蔽材に好適に用いることができ、磁気カード、ICカード等のカード類の帯電防止用の導電性膜として好適に用いることができる。さらに、前記ポリピロールフィルム及び前記ポリピロール層は、上記以外に、電磁波遮蔽のための用途として、電磁波シールドを目的とした電子機器貼付用若しくはガラス窓貼付用のフィルムなど、電磁干渉抑制シートまたは電磁波遮蔽フィルム、並びに電磁波シールドガスケット材料にも好適に用いることができる。

前記ポリピロールフィルム及び前記ポリピロール層は、通電させるための用途として、各種電気部品としての基盤類などの表面に導電パターンなどの導電性層を設ける目的で使用する導電性フィルムやプリント基板の導電層に好適に用いることができる。前記ポリピロールフィルム及び前記ポリピロール層は、IC、LSI等の半導体素子をリードフレーム、セラミック配線板、ガラスエポキシ配線板等の基板に接着する接点や、コンタクトラバー等の電気、電子部品の電気接点材料等の各種接点、回路板同士を接着固定すると共に、両者の電極同士を電気的に接続する接続部材、電子機器への配線、ケーブル、或はコネクター機能を付与した複合部品、並びにCVケーブル用プレハブ型接続箱に好適に用いることができる。

さらに、前記ポリピロールフィルム及び前記ポリピロール層は、防爆テープ、  
一次・二次電池用電極、キャパシタ用電極、ダイオード、電界効果トランジスタ、  
エレクトロルミネッセンス素子、エレクトロクロミック素子、ECディスプレイ、  
各種センサ（湿度、温度、光、イオン、ガス、味覚、圧力など）、熱電交換素子、  
5 太陽電池、発熱体、セラミック離型フィルム、磁気記録材料用フィルム、写真用  
フィルム、電材用ドライフィルム、トレーシングフィルム、感光材料用フィルム、  
電卓用等のキーボード用などのスイッチ、並びに回転電機の固定子コイルに使用  
する低抵抗テープに好適に用いることもできる。また、前記ポリピロールフィル  
ム及び前記ポリピロール層は、モーター用軸受け、摺動部品材料、フレキシブル  
10 プリント板の補強板等にも好適に用いることができる。

前記ポリピロールフィルム及び前記ポリピロール層は、上記の用途に好適に用  
いることができるが、特に、高い機械的強度が必要であって、なお且つ可撓性が  
要求されるキャパシタ用電極、二次電池用電極、エレクトロルミネッセンス素子、  
ECディスプレイ、電磁波シールド材、または帯電防止材に、より好適に用いる  
15 ことができ、更には高い機械的強度が必要であって、なお且つ可撓性が要求され  
る、フレキシブル性を持たせた上述の用途に好適に用いることができる。

#### （実施例）

以下、本発明の実施例及び比較例を示すが、本発明はこれらに限定されるもの  
20 ではない。

#### （実施例 1）

ピロールと表 1 に記載されたドーパントイオンを構成要素とする塩（支持電解  
質）とを表 1 に記載の溶媒に公知の攪拌方法により溶解し、モノマーであるピロ  
ールの濃度を 0. 25 mol/l として、かつ支持電解質を 0. 5 mol/l 含む  
25 電解液を調製した。この電解液に板状の作用電極として表 1 に記載の金属種である  
金属電極を用い、対向電極として Pt 電極を用いて、重合電流密度 0. 2 (mA/  
cm<sup>2</sup>) の定電流法により電解重合を行い、作用電極上にポリピロール層を形成  
した。前記ポリピロール層を、アセトンに浸してピンセットを用いて作用電極か  
ら剥離し、表 1 に記載された膜厚のポリピロールフィルムを得た。

## (実施例 2～11)

表 1～3 に記載された溶媒と支持電解質とを用いて電解液を調製したことと、作用電極として表 1～3 の金属電極を用いたこと以外は実施例 1 と同様の方法により、表 1～3 に記載された膜厚の各実施例のポリピロールフィルムを得た。

## 5 (比較例 1～3)

表 3 に記載された溶媒と支持電解質とを用いて電解液を調製したことと、作用電極として表 3 の非金属電極または金属電極を用いたこと以外は実施例 1 と同様の方法により、各実施例のポリピロールフィルムを得た。

なお、表 1～3 の支持電解質の標記は、下記の通りである。

10 TBABF<sub>4</sub> : テトラフルオロホウ酸テトラブチルアンモニウム

TBACF<sub>3</sub>SO<sub>3</sub> : トリフルオロメタンスルホン酸テトラブチルアンモニウム

DBSNa : ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム

TBAPF<sub>6</sub> : ヘキサフルオロリン酸テトラブチルアンモニウム

## 15 (表 1)

		実施例					
		1	2	3	4	5	6
電解重合条件	溶媒	安息香酸メチル	安息香酸メチル	1-オクタノール	1, 2-ジメトキシエタン	2-フェノキシエタノール	2-フェノキシエタノール
	支持電解質	TBABF <sub>4</sub>					
	作用電極	金属電極種 Ni	金属電極種 Ti	金属電極種 Ni	金属電極種 Ti	金属電極種 Ti	金属電極種 Pt
フィルム	膜厚 (μm)	20	32	40	31	42	25
	引張強度	数値 (MPa) 75.0	数値 (MPa) 83.4	数値 (MPa) 96.8	数値 (MPa) 84.9	数値 (MPa) 63.5	数値 (MPa) 75.9
	評価	◎	◎	◎	◎	○	◎
	引張破断伸び率(%)	8.9	16.7	9.4	18.4	14.6	35.4

(表 2)

		実施例			
		7	8	9	10
電解重合条件	溶媒	安息香酸メチル	プロピレンカーボネート	安息香酸メチル	安息香酸メチル
	支持電解質	TBACF <sub>3</sub> SO <sub>3</sub>	TBABF <sub>4</sub>	TBACF <sub>3</sub> SO <sub>3</sub>	TBACF <sub>3</sub> SO <sub>3</sub>
作用電極	金属電極種	Ti	Ti	Ti	Ni
	非金属電極種				
フイルム	膜厚 (μm)	21	14	55	10
引張強度	数値(MPa)	63.5	92.3	68.0	89.3
	評価	○	○	○	○
	引張破断伸び率(%)	35.4	11.5	90.0	29.5

5 (表 3)

		実施例		比較例	
		11	1	2	3
電解重合条件	溶媒	安息香酸メチル	安息香酸メチル	1,2-ジメトキシエタン	H <sub>2</sub> O
	支持電解質	TBAPF <sub>6</sub>	TBABF <sub>4</sub>	TBABF <sub>4</sub>	DBSNa
作用電極	金属電極種	Ti			Pt
	非金属電極種		ITOガラス	ITOガラス	
フイルム	膜厚 (μm)	12	24	34	35
引張強度	数値(MPa)	62.2	39.4	16.7	29.0
	評価	○	×	×	×
	引張破断伸び率(%)	7.3	8.2	8.8	4.0

## (評価)

実施例1～11及び比較例1～3で得られたポリピロールフィルムについて、下記の測定方法を用いて引張強度及び引張破断伸び率を測定した。結果を表1～3に示す。なお、引張強度については、下記の評価基準により評価した。

## 5 (測定方法)

実施例1～11及び比較例1～3で得られたポリピロールフィルムをそれぞれ長さ20mmの短冊状に裁断した後に、タブ間隔が約4mmとなるようにアルミタブ加工を施して5mm幅短冊である試験片をそれぞれ作成した。各試験片を用いて、JIS K7127のフィルム引張試験(強さ)に準拠して、試験速度0.10 5mm/minで引張強度及び引張破断伸び率を公知の装置を用いて測定した。なお、引張強度及び引張破断伸び率の測定には、試験機「INSTRON 5582型」を用いて測定した。

## (評価基準)

◎：引張強度が従来の汎用エンジニアリングプラスチックの引張強度より高く、

15 引張強度が極めて優れていた。

○：引張り強度が従来の汎用エンジニアリングプラスチックと同等であり、引張強度が優れ、高強度が要求される用途に好適である。

×：引張り強度が従来のポリピロールフィルムと同程度であり、高強度が要求される用途に好適ではない。

## 20 (結果)

実施例1のポリピロールフィルムは、電解重合時における電解液の溶媒に安息香酸メチルを用い、前記電解液中にドーパントアニオンとしてBF<sub>4</sub><sup>-</sup>を含み、Ni金属電極を用いて電解重合を行ったので、引張強度が75.0 MPaであり、通常の汎用エンジニアリングプラスチックと同程度の引張強度を示した。一方、

25 比較例1のポリピロールフィルムは、電解重合時における電解液の溶媒に安息香酸メチルを用い、前記電解液中にドーパントアニオンとしてBF<sub>4</sub><sup>-</sup>を含むが、非金属電極であるITOガラス電極を用いているために、引張強度が39.4 MPaであり、通常の汎用エンジニアリングプラスチックの引張強度より低かった。比較例3は、電解重合時における電解液の溶媒に水を用い、前記電解液中にド

パントアニオンとしてドデシルベンゼンスルホン酸イオンを含み、Pt金属電極を用いて電解重合を行ったので、引張強度が29.0 MPaであり、通常の汎用エンジニアリングプラスチックの引張強度より更に低かった。

実施例2のポリピロールフィルムは、電解重合時における電解液の溶媒に安息香酸メチルを用い、前記電解液中にドーパントアニオンとしてBF<sub>4</sub><sup>-</sup>を含むが、金属電極に実施例1と異なりTi電極を用いたので、通常の汎用エンジニアリングプラスチックと同程度の引張強度を示した。しかも、実施例2のポリピロールフィルムは、実施例1に比べて、約2倍の引張破断伸び率を示し、衝撃に対して破断し難く、保護層として良好なフィルムであった。

実施例3のポリピロールフィルムは、電解重合時における電解液の溶媒に1-オクタノールを用い、前記電解液中にドーパントアニオンとしてBF<sub>4</sub><sup>-</sup>を含み、Ni金属電極を用いて電解重合を行ったので、引張強度が96.8 MPaであった。電解液の溶媒に実施例3のポリピロールフィルムは、通常の汎用エンジニアリングプラスチックよりも特に優れた引張強度を示した。

実施例4のポリピロールフィルムは、電解重合時における電解液の溶媒に1,2-ジメトキシエタンを用い、前記電解液中にドーパントアニオンとしてBF<sub>4</sub><sup>-</sup>を含み、Ni金属電極を用いて電解重合を行ったので、引張強度が84.9 MPaであり、通常の汎用エンジニアリングプラスチックと同等以上の引張強度を示した。一方、比較例2のポリピロールフィルムは、実施例4のポリピロールフィルムと異なり非金属電極であるITO電極を用いて電解重合を行ったので、引張強度が16.7 MPaであり、通常の汎用エンジニアリングプラスチックの引張強度より低かった。実施例4のポリピロールフィルムは、比較例2のポリピロールフィルムに比べて、引張強度が高く、引張破断伸び率が約2倍であった。

実施例5及び6のポリピロールフィルムは、電解重合時における電解液の溶媒に1,2-ジメトキシエタンを用い、前記電解液中にドーパントアニオンとしてBF<sub>4</sub><sup>-</sup>を含み、金属電極を用いて電解重合を行った。実施例5及び6のポリピロールフィルムは、いずれも引張強度が高かったが、作用電極としてPt金属電極を用いた実施例6のポリピロールフィルムの方が、作用電極としてTi金属電極を用いた実施例5のポリピロールフィルムに比べて、引張破断伸び率が2倍以上

高かった。

実施例 7 では、実施例 2 と同様に、電解重合時における電解液の溶媒に安息香酸メチルを用い、作用電極として Ti 金属電極を用いて得られた。しかし、実施例 7 では、実施例 2 と異なり、ドーパントアニオンとして、 $\text{CF}_3\text{SO}_3^-$ を用いているので、引張破断伸び率が大きく、柔軟で衝撃に対して破断しにくいフィルムを得ることができた。

実施例 8～10 のポリピロールフィルムは、電解重合時における電解液の溶媒に安息香酸メチルを用い、作用電極としてチタン製の金属電極またはニッケル製金属電極を用いて、電解重合により得られた。実施例 8～10 は 87 MPa 以上の優れた引張強度を示し、通常の汎用エンジニアリングプラスチックよりも特に優れた引張強度を示した。特に、実施例 9 のポリピロールフィルムは、極めて優れた引張り破断伸び率を示した。

実施例 11 のポリピロールフィルムは、電解重合時における電解液の溶媒に安息香酸メチルを用い、作用電極としてチタン製の金属電極またはニッケル製金属電極を用いて、電解重合により得られた。実施例 11 のポリピロールフィルムは、引張り強度が従来の汎用エンジニアリングプラスチックと同等であり、導電性と高機械的強度との両方を備えていた。

実施例 1～11 のポリピロールフィルムは、作用電極からポリピロール層を剥離して、単独膜として得た。しかし、ポリピロール層の被覆が施される金属表面を備えた基材を作用電極に用いた場合には、基材からポリピロール層を剥離せずに、ポリピロール層をそのまま保護層とすることができます。前記ポリピロール層は、機械的強度が優れているために、前記基材の最外層として、物理的保護に加えて静電気等に対する保護も可能である。更に、金属表面を形成する金属が Ti 金属電極または Pt 金属電極である場合には、ポリピロールフィルムと同様に、Ni 金属電極である場合に比べて、引張破断伸び率が大きく、柔軟で衝撃に対して破断しにくい保護層とすることができます。

#### 産業上の利用可能性

本発明の製造方法を用いることにより、引張強度が高いポリピロールフィルム

を得ることができる。また、本発明の被覆層形成方法により、引張強度が高いポリピロール層を金属基材の金属面上に得ることができる。前記ポリピロールフィルム及び前記ポリピロール層は、導電性と優れた機械的強度とを有しているので、次に代表的に例示する素子、材料、部品若しくは装置において、導電性と良好な機械的強度が必要とされる電極層、誘電層、導電層、被覆層、または保護層に好適に用いることができる；一次電池用電極、二次電池用電極、キャパシタ用電極、ダイオード、電界効果トランジスタ、エレクトロルミネッセンス素子、エレクトロクロミック素子、各種センサ（湿度、温度、光、イオン、ガス、味覚、圧力など）、熱電交換素子、電磁シールド材、帯電防止材、太陽電池、自動車外装部品、自動車内層の機能部品、燃料関連部品、及び航空機部品等。

また、前記ポリピロールフィルム及び前記基材は、OA用、家庭用、事務用、若しくは自動車及び航空機用の機器・器具またはその部品、建材、医療用器具類等に形成される導電層若しくはフィルムとして好適に用いることができる。

本発明のポリピロールフィルム及び本発明の金属表面上にポリピロール層が形成された金属素材は、次に例示する、部品、素子、装置及び材料に更に好適に用いることができる；前記ポリピロールフィルム又は前記ポリピロール層を用いたキャパシタ用電極、二次電池用電極、エレクトロルミネッセンス素子、ECディスプレイ、電磁波シールド材、帯電防止材、フレキシブル性を有するキャパシタ用電極、フレキシブル性を有する二次電池用電極、フレキシブル性を有するエレクトロルミネッセンス素子、フレキシブル性を有するECディスプレイ、フレキシブル性を有する電磁波シールド材、及びフレキシブル性を有する帯電防止材。

## 請求の範囲

1. ピロール及び／またはピロール誘導体をモノマーとして用いる電解重合法によってポリピロール層を作用電極上に形成し、前記ポリピロール層を剥離することによりポリピロールフィルムを得るポリピロールフィルムの製造方法であって、  
前記電解重合法がエーテル結合、エステル結合、カーボネート結合、ヒドロキシル基、ニトロ基、スルホン基及びニトリル基のうち少なくとも1つ以上の結合若しくは官能基を含む有機化合物及び／又はハロゲン化炭化水素を溶媒として含む電解液を用い、前記電解液がトリフルオロメタンスルホン酸イオン及び／または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含み、前記作用電極が金属電極であるポリピロールフィルムの製造方法。
2. 前記有機化合物が有する結合若しくは官能基はエステル結合及び／またはヒドロキシル基官能基である請求の範囲第1項に記載のポリピロールフィルムの製造方法。
3. 請求の範囲第1項の製造方法により製造された導電性高分子を樹脂成分として含むポリピロールフィルム。
4. 引張強度が60 MPa以上である請求の範囲第3項に記載のポリピロールフィルム。
5. ピロール及び／またはピロール誘導体をモノマーとして用いる電解重合法によってポリピロール層を基材の金属表面上に形成する被覆層形成方法であって、  
前記基材が前記電解重合法における作用電極として用いられ、  
前記電解重合法がエーテル結合、エステル結合、カーボネート結合、ヒドロキシル基、ニトロ基、スルホン基及びニトリル基のうち少なくとも1つ以上の結合若しくは官能基を含む有機化合物及び／又はハロゲン化炭化水素を溶媒として含む

電解液を用い、

前記電解液がトリフルオロメタンスルホン酸イオン及び／または中心原子に対してフッ素原子を複数含むアニオンを含む  
被覆層形成方法。

5

6. 請求の範囲第5項に記載の被覆層形成方法により基材の金属表面上にポリピロール層が形成された基材。

7. 請求の範囲第3項に記載のポリピロールフィルムを用いたキャパシタ用電極、二次電池用電極、エレクトロルミネッセンス素子、ECディスプレイ、電磁波シールド材、または帯電防止材。

8. 請求の範囲第3項に記載のポリピロールフィルムを用いたフレキシブル性を有するキャパシタ用電極、フレキシブル性を有する二次電池用電極、フレキシブル性を有するエレクトロルミネッセンス素子、フレキシブル性を有するECディスプレイ、フレキシブル性を有する電磁波シールド材、またはフレキシブル性を有する帯電防止材。

9. 請求の範囲第6項に記載のポリピロール層が形成された基材を用いたキャパシタ用電極、二次電池用電極、エレクトロルミネッセンス素子、ECディスプレイ、電磁波シールド材、または帯電防止材。

10. 請求の範囲第6項に記載のポリピロール層が形成された基材を用いたフレキシブル性を有するキャパシタ用電極、フレキシブル性を有する二次電池用電極、フレキシブル性を有するエレクトロルミネッセンス素子、フレキシブル性を有するECディスプレイ、フレキシブル性を有する電磁波シールド材、またはフレキシブル性を有する帯電防止材。

# INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP03/15312

## A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl<sup>7</sup> C08J5/18, B32B27/00, H01G4/008, H05B33/26, H05K9/00//  
C08G61/12, C08L65:00

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

## B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl<sup>7</sup> C08J5/18, B32B27/00, H01G4/008, H05B33/26, H05K9/00,  
C08G61/12, C08L65/00

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Jitsuyo Shinan Koho	1926-1996	Jitsuyo Shinan Toroku Koho	1996-2004
Kokai Jitsuyo Shinan Koho	1971-2004	Toroku Jitsuyo Shinan Koho	1994-2004

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)  
CA, REGISTRY (STN)

## C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	EP 166980 A2 (BASF AG.), 08 January, 1986 (08.01.86), Claims; page 4, lines 39 to 43; page 5, lines 20 to 29; page 6, lines 27 to 30; page 8, lines 5 to 25 & DE 3420854 A1	1-10
X	JP 03-190922 A (Eiko ITO), 20 August, 1991 (20.08.91), Claims; pages 2 to 3, example 1; page 4, lower right column, lines 1 to 10 (Family: none)	1-10

Further documents are listed in the continuation of Box C.  See patent family annex.

\* Special categories of cited documents:

- "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- "E" earlier document but published on or after the international filing date
- "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art
- "&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search  
19 January, 2004 (19.01.04)

Date of mailing of the international search report  
03 February, 2004 (03.02.04)

Name and mailing address of the ISA/  
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

**INTERNATIONAL SEARCH REPORT**International application No.  
PCT/JP03/15312**C (Continuation). DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT**

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO 92/13007 A1 (DREXEL UNIVERSITY), 06 August, 1992 (06.08.92), Claims; page 2, lines 5 to 17; page 14, lines 5 to last line; page 15, lines 14 to 21; page 16, line 20 to page 17, line 11 & US 5120807 A	1-10
X	EP 475163 A2 (Toho Rayon Co., Ltd.), 18 March, 1992 (18.03.92), Claims; page 2, lines 1 to 7; page 3, lines 19 to 36; page 3, line 51 to page 4, line 32; page 4, lines 46 to 56; page 5, lines 14 to 20 & JP 04-110321 A Page 1, lower left column, lines 13 to 18; page 2, lower left column, line 12 to lower right column, line 5; page 2, lower right column, line 18 to page 3, upper left column, line 13; page 3, lower left column, lines 4 to 15; page 3, lower right column, lines 4 to 8 & US 5126017 A	1-10
X	JP 04-188502 A (Ricoh Co., Ltd.), 07 July, 1992 (07.07.92), Claims; page 1, lower left column, line 14 to lower right column, line 16; page 3, upper right column, line 9 to lower right column, line 18 (Family: none)	1-10
X	JP 2000-160393 A (Nisshin Denki Kabushiki Kaisha), 13 June, 2000 (13.06.00), Claims; page 2, Par. Nos. [0002] to [0005]; page 3, Par. Nos. [0022] to [0026] (Family: none)	1-10

## 国際調査報告

国際出願番号 PCT/JP03/15312

## A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl' C08J 5/18 B 32B 27/00 H 01G 4/008 H 05B 33/26 H 05K 9/00  
 // C08G 61/12 C08L 65/00

## B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl' C08J 5/18 B 32B 27/00 H 01G 4/008 H 05B 33/26 H 05K 9/00  
 C08G 61/12 C08L 65/00

## 最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報	1926-1996年
日本国公開実用新案公報	1971-2004年
日本国実用新案登録公報	1996-2004年
日本国登録実用新案公報	1994-2004年

## 国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

CA, REGISTRY (STN)

## C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
X	EP 166980 A2 (BASF Aktiengesellschaft) 1986. 01. 08, 特許請求の範囲, 第4頁第39-43行, 第5頁第20-29行, 第6頁第27-30行, 第8頁第5-25行 & DE 3420854 A1	1-10
X	JP 03-190922 A (伊藤栄子) 1991. 08. 20, 特許請求の範囲, 第2-3頁実施例1, 第4頁右下欄第1-10行 (ファミリーなし)	1-10

 C欄の続きにも文献が列挙されている。 パテントファミリーに関する別紙を参照。

## \* 引用文献のカテゴリー

「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの

「E」国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの

「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)

「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献

「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの

「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの

「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの

「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日 19. 01. 2004	国際調査報告の発送日 03. 2. 2004
国際調査機関の名称及びあて先 日本国特許庁 (ISA/JP) 郵便番号 100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号	特許庁審査官 (権限のある職員) 天野 宏樹 電話番号 03-3581-1101 内線 3456 4 J 9272

C (続き) . 関連すると認められる文献		関連する 請求の範囲の番号
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	
X	WO 92/13007 A1 (DREXEL UNIVERSIT Y) 1992. 08. 06, 特許請求の範囲, 第2頁5-17行, 第14頁第5-末行, 第15頁第14-21行, 第16頁第20行 -第17頁第11行&US 5120807 A	1-10
X	EP 475163 A2 (Toho Rayon Co., Ltd.) 1992. 03. 18, 特許請求の範囲, 第2頁第1-7行, 第3 頁第19-36行, 第3頁第51行-第4頁第32行, 第4頁第4 6-56行, 第5頁第14-20行&JP 04-110321 A, 第1頁左下欄第13-18行, 第2頁左下欄第12行-右下欄 第5行, 第2頁右下欄第18行-第3頁左上欄第13行, 第3頁左 下欄第4-15行, 第3頁右下欄第4-8行&DE 691290 51 E&US 5126017 A	1-10
X	JP 04-188502 A (株式会社リコー) 1992. 07. 07, 特許請求の範囲, 第1頁左下欄第14行-右下欄第16行, 第3頁右上欄第9行-右下欄第18行 (ファミリーなし)	1-10
X	JP 2000-160393 A (日新電機株式会社) 2000. 06. 13, 特許請求の範囲, 第2頁【0002】-【000 5】, 第3頁【0022】-【0026】 (ファミリーなし)	1-10